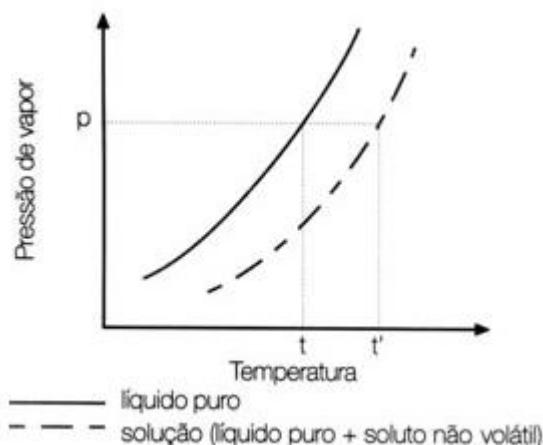


Propriedades Coligativas: Pressão de Vapor e Tonoscopia

1. Observe a figura abaixo e selecione as opções corretas:



01. A dissolução do soluto, no líquido puro, diminui a pressão de vapor do líquido.
02. A pressão de vapor do líquido em solução é maior que a do líquido puro.
04. A pressão de vapor do líquido não varia após a dissolução do soluto.
08. Na mesma temperatura, a pressão de vapor do líquido puro é maior que a do líquido em solução.
16. O abaixamento da pressão de vapor do líquido na solução é diretamente proporcional à sua fração em quantidade de matéria.

2. A uma dada temperatura, possui a menor pressão de vapor a solução aquosa:

- a) 0,1 mol/L de $C_{12}H_{22}O_{11}$.
b) 0,2 mol/L de $C_{12}H_{22}O_{11}$.
c) 0,1 mol/L de HCl .
d) 0,2 mol/L de HCl .
e) 0,1 mol/L de $NaOH$.

3. A pressão máxima de vapor da água pura, a $20^{\circ}C$, é 17,54 mmHg. Dissolvendo-se 36g de glicose (massa molar = 180) em 500g de água, calcule qual seria o abaixamento absoluto da pressão máxima de vapor.

Gabarito

1. O total das opções corretas é igual a 25:
 01. Correto.
 02. Falso. A pressão de vapor do líquido em solução é sempre menor que a do líquido puro.
 04. Falso. A pressão de vapor do líquido varia sim com a dissolução do soluto.
 08. Correto.
 16. Correto.Portanto, $1 + 8 + 16 = 25$.
2. D
3. 0,1263 mmHg